

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number: 06145347 A

(43) Date of publication of application: 24 . 05 . 94

(21) Application number: 04297031 (71) Applicant: HITACHI CHEM CO LTD
(22) Date of filing: 06 . 11 . 92 (72) Inventor: TAKEDA SHINJI YUSA MASAMI MIYADERA YASUO

(54) FLUORINE-CONTAINING POLYIMIDE, FLUORINE-CONTAINING POLYAMIC ACID, POLYIMIDE RESIN, AND THEIR PRODUCTION

(57) Abstract:

PURPOSE: To provide a new fluorine-contg. polyimide which gives a polyimide resin having a low permittivity and high resistances to moisture and heat.

CONSTITUTION: A new fluorine-contg. polyimide of the formula wherein R is a tetravalent residue of a tetracarboxylic acid dianhydride; Rf is an optionally branched - C_nF_{2n-1} group wherein n is an integer of 6-12 having a double bond; hydrogen atoms on benzene rings may be substd.; and nitrogen atoms of the two imide groups are each bonded to the o-, m-, or p-position with respect to ester bonds, is obtd. e.,g. by reacting di-4-aminophenyl 5-(perfluorononenyloxy) isophthalate with 2,2-bis(3,4-dicarboxyphenyl) hexafluoropropane dianhydride.

COPYRIGHT: (C)1994,JPO&Japio

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平6-145347

(43)公開日 平成6年(1994)5月24日

(51)Int.Cl.⁵

識別記号

庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

C 0 8 G 73/10

NTF

9285-4 J

審査請求 未請求 請求項の数5(全20頁)

(21)出願番号

特願平4-297031

(22)出願日

平成4年(1992)11月6日

(71)出願人 000004455

日立化成工業株式会社

東京都新宿区西新宿2丁目1番1号

(72)発明者 武田 信司

茨城県つくば市和台48番 日立化成工業株

式会社筑波開発研究所内

(72)発明者 湯佐 正己

茨城県つくば市和台48番 日立化成工業株

式会社筑波開発研究所内

(72)発明者 宮寺 康夫

茨城県つくば市和台48番 日立化成工業株

式会社筑波開発研究所内

(74)代理人 弁理士 若林 邦彦

(54)【発明の名称】 含フッ素ポリイミド、含フッ素ポリアミド酸及びポリイミド系樹脂、並びにそれらの製造法

(57)【要約】

【目的】新規な含フッ素ポリイミドを創製し、低誘電率 で耐湿性及び耐熱性の高いポリイミド系樹脂を提供す る。

【構成】化1〔式(I)〕で表される構成単位を含んでなる含フッ素ポリイミド。このポリイミドは例えば、5

(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル酸ビス (4-アミノフェニルエステル)と2,2-ビス(3,4-ジカルボキシフエニル)へキサフルオロプロパン二 無水物を反応させて得られる。

【化1】

〔式(I)中、Rはテトラカルボン酸二無水物の四価の 残基を示し、Rf はー $C_aF_{2c-1}(n$ は6~12の整数 で、二重結合を1個含み、適宜分岐していてもよい。) を示し、ベンゼン環の水素は適宜置換されていてもよ く、2個のイミド基の窒素原子はそれぞれエステル結合 に対してオルト位、メタ位又はパラ位に結合してい る。〕 【特許請求の範囲】

*【化1】

【請求項1】化1〔式(I)〕

[ただし、式(I)中、Rはテトラカルボン酸二無水物の四価の残基を示し、Rfは一C』F』にただし、nは6~12の整数で、これは二重結合を1個含み、適宜分岐していてもよい。)を示し、ベンゼン環の水素は適宜、置換基で置換されていてもよく、2個のイミド基の窒素原子はそれぞれエステル結合に対してオルト位、メタ位又はパラ位に結合している。〕で表される構成単位を含んでなる、含フッ素ポリイミド。

【請求項2】上記の式 (I) で表される構成単位のほか に、化2〔式 (I')〕 価の残基であり、Xは下記の化3 (式 (A)) とは異なる二価のジアミン残基であり、 【化3】

ORf (A)

※ 〔ただし、式 (I')中、R'は式 (I)中のRと異なっ

10 ても同じであってもよいテトラカルボン酸二無水物の四

2

【化2】

 式(A)中、Rf は式(I)中における意味と同じであ 20 り、ベンゼン環の水素は適宜、置換基で置換されていて もよい。〕で表される構成単位を含んでなる、含フッ素 ポリイミド。

【請求項3】化4〔式(II)〕 【化4】

〔ただし、式 (II) 中、R及びRf は、式 (I) 中における意味と同じであり、ベンゼン環の水素は適宜、置換基で置換されていてもよく、2個のイミド基の窒素原子はそれぞれエステル結合に対してオルト位、メタ位又はパラ位に結合している。〕で表される構成単位を含んでなる、含フッ素ポリアミド酸。

【請求項4】上記の式 (II) で表される構成単位のほかに、化5 [式 (II')]

★ 〔ただし、式 (II')中、R' 及びXは式 (I')式中における意味と同じである。〕で表される構成単位を含んでなる、含フッ素ポリアミド酸。

【請求項5】(イ)テトラカルボン酸二無水物を含む酸無水物;及び(ロ)化6〔式(III)〕で表される含フッ素芳香族ジアミンを含むジアミン化合物;

【化6】

H_z N O Rf

〔ただし、式 (III) 中、Rf は、式 (I) 中における

意味と同じであり、ベンゼン環の水素は適宜、置換基で

置換されていてもよい。〕を反応させることを特徴とす る含フッ素ポリイミド系樹脂の製造法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、含フッ素ポリイミド、 含フッ素ポリアミド酸及び含フッ素ポリイミド系樹脂、 並びにそれらの製造法に関する。

[0002]

【従来の技術】一般に、ポリイミド系樹脂はテトラカルボン酸二無水物とジアミンを反応させることにより製造 10 される。ポリイミド系樹脂は、その優れた耐熱性のゆえに電子材料から航空宇宙材料まで幅広い分野に使用されている。近年、特に電子材料に用いられるポリイミド系樹脂は、電子機器の高密度化や高性能化に伴い、耐熱性の向上ばかりではなく、耐湿性の向上や低誘電性が強く要求されている。

【0003】従来、ポリイミドには、例えば、特公昭43-1876号公報、特表昭60-500109号公報に、化7

【化7】

のような酸二無水物を用いて得られるものが示されている。しかし、このようなポリイミドでは、上記の要求を 充分に満足することがでなかった。

【0004】より多くのフツ素原子を含む芳香族ジアミンの例としては、特開平1-190652号公報に、化8

【化8】

$$\begin{array}{c|c} F_3 & C \\ & \downarrow \\ & C & F_3 \end{array} \\ \begin{array}{c|c} C & F_3 \\ & \downarrow \\ & \downarrow \\ & N & H_2 \end{array}$$

* で表される芳香族ジアミンが示されている。しかし、この芳香族ジアミンはフッ素をトリフルオロメチル基の形で含むのみであるため、フツ素含量が低く、したがって、化8の芳香族ジアミンをテトラカルボン酸二無水物と反応させてポリイミドを製造しても、前記の要求性能を満たすことは難しい。

【0005】特開平1-180860 号公報に、化9で表される芳香族ジアミン、

【化9】

及び化9の芳香族ジアミンとテトラカルボン酸二無水物を反応されて得られるポリイミドが開示されている。しかし、化9の芳香族ジアミンは、ベンゼン環とパーフルオロアルキル基との間に、分子間結合力の弱い炭化水素のメチレン基が存在するため、加熱すると結合が切断しやすく、したがって、この芳香族ジアミンを使用して得られるポリイミドは耐熱性を満足できるものではなかった。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、新規な含フッ素ポリイミドを創製し、低誘電率で耐湿性及び耐熱性の高いポリイミド系樹脂を提供することを目的とする。

[0007]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上記要求を満足させるためには、ポリイミドの分子構造中に更に多くのフッ素原子の導入が必要であることに着目し、種々検討した結果、多数のフッ素原子の導入に成功し、新規な含フッ素芳香族ジアミン、新規な含フッ素ポリイミド及び含フッ素ポリアミド酸を創製した。本発明における含フッ素ポリイミドは、化10〔式(I)〕

【化10】

30

「ただし、式(I)中、Rはテトラカルボン酸二無水物の四価の残基を示し、Rf は $-C_{\circ}F_{2n-1}$ (ただし、nは $6\sim12$ の整数で、これは二重結合を1個含み、適宜分岐していてもよい。)を示し、ベンゼン環の水素は適宜、置換基で置換されていてもよく、2個のイミド基の窒素原子はそれぞれエステル結合に対してオルト位、メタ位又はパラ位に結合している。〕で表される構成単位を含んでなる含フツ素ポリイミドである。ここで、ベン%50

※ゼン環の水素が置換されていてもよい置換基は、低級アルキル基、低級アルコキシ基、フッ素、塩素、臭素等がある。

【0008】この含フツ素ポリイミドは、さらに化11 [式 (I')]

【化11】

[ただし、式 (I')中、R' は式 (I) 中のRと異なっ ても同じであってもよいテトラカルボン酸二無水物の四 価の残基であり、Xは化12〔式(A)〕以外の二価の ジアミン残基であり、

〔ただし、式 (II) 中、R及びRf は、式 (I) 中にお ける意味と同じであり、ベンゼン環の水素は適宜、置換 基で置換されていてもよく、2個のイミド基の窒素原子 はそれぞれエステル結合に対してオルト位、メタ位又は パラ位に結合している。〕で表される構成単位含んでな るものである。ここで、ベンゼン環の水素が置換されて いてもよい置換基としては、低級アルキル基、低級アル コキシ基、フッ素、塩素、臭素等がある。

【0010】この含フッ素ポリアミド酸は、さらに化1 4〔式(II')〕

〔ただし、式 (II')中、R' 及びXは、式 (I') 中に おける意味と同じ。〕で表される構成単位を含んでいて もよい。

【0011】前記含フッ素ポリイミドは、式(I)の構成※

〔ただし、式 (III) 中、Rf は式 (I) 中における意 味と同じであり、ベンゼン環の水素は適宜、置換基で置 換されていてもよい。ここで、ベンゼン環の水素が置換 されていてもよい置換基は、低級アルキル基、低級アル 50

*式(A) 中、Rf は式(I) 中における意味と同じであ り、ベンゼン環の水素は適宜、置換基で置換されていて もよい。〕で表される構成単位を含んでいてもよい。 【0009】本発明における含フツ素ポリアミド酸は、 化13〔式(II)〕

【化13】

※単位と式(I')の構成単位を後者/前者がモル比で0/ 100~95/5になるように含むのが好ましく、特に 0/100~90/10になるように含むのが好まし い。また、同様に前記含フッ素ポリアミド酸は、式(II) の構成単位と式(II') の構成単位を後者/前者がモル比 で0/100~95/5になるように含むのが好まし く、特に0/100~90/10になるように含むのが 好ましい。式(1)の構成単位が少ない含フッ素ポリイミ ド及び式(II)の構成単位が少ない含フッ素ポリアミド酸 から得られるポリイミドは、耐湿性が低下し、誘電率が 高くなる傾向がある。

【0012】本発明においてポリイミド系樹脂とは、含 フッ素ポリイミド及びその前駆体を総称する。含フッ素 ポリイミドの前駆体とは、含フッ素ポリアミド酸及びこ の含フッ素ポリアミド酸が部分的にイミド化したものを いう。ポリイミド系樹脂は、(イ) テトラカルボン酸二 無水物;及び(ロ)化15〔式(III)〕で表される含 フッ素芳香族ジアミンを含むジアミン化合物;

【化15】

コキシ基、フッ素、塩素、臭素等がある。〕を反応させ ることにより製造できる。また、前記含フッ素ポリイミ ドは前記含フッ素ポリアミド酸を脱水閉環反応させるこ とによって製造することができる。

50

【0013】前記の(イ)テトラカルボン酸二無水物と しては、ピロメリツト酸二無水物、3, 3', 4, 4'-ジフエニルテトラカルボン酸二無水物、2,2', 3,3'-ジフエニルテトラカルボン酸二無水物、2, 2-ビス(3, 4, -ジカルボキシフエニル)プロパンニ 無水物、2, 2-ビス(2, 3-ジカルボキシフエニ ル) プロパン二無水物、1,1-ビス(2,3-ジカル ボキシフエニル) エタン二無水物、1,1-ビス(3, 4-ジカルボキシフエニル) エタン二無水物、ビス (2, 3-ジカルボキシフエニル) メタン二無水物、ビ 10 ス (3, 4-ジカルボキシフエニル) メタン二無水物、 ビス (3, 4-ジカルボキシフエニル) スルホン二無水 物、3,4,9,10-ペリレンテトラカルボン酸二無 水物、ビス(3,4-ジカルボキシフエニル)エーテル 二無水物、ベンゼン-1,2,3,4-テトラカルボン 酸二無水物、3, 4, 3', 4' -ベンゾフエノンテト ラカルボン酸二無水物、2, 3, 2', 3-ベンゾフエ ノンテトラカルボン酸二無水物、2,3,3',4'-ベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物、1,2, 5, 6, -ナフタレンテトラカルボン酸二無水物、2, 3.6.7.ーナフタレンテトラカルボン酸二無水物、 1, 2, 4, 5-ナフタレン-テトラカルボン酸二無水 物、1,4,5,8-ナフタレンーテトラカルボン酸二 無水物、2,6-ジクロルナフタレン-1,4,5,8 -テトラカルボン酸二無水物、2, 7-ジクロルナフタ レン-1, 4, 5, 8, テトラカルボン酸二無水物、 2, 3, 6, 7-テトラクロルナフタレン-1, 4, 5,8-テトラカルボン酸二無水物、フエナンスレンー 1,8,9,10-テトラカルボン酸二無水物、ピラジ ン-2, 3, 5, 6-テトラカルボン酸二無水物、チオ フエン-2,3,4,5-テトラカルボン酸二無水物、 2, 3, 3', 4'-ビフエニルテトラカルボン酸二無 水物、3, 4, 3', 4' -ビフエニルテトラカルボン 酸二無水物、2,3,2',3'-ビフエニルテトラカ ルボン酸二無水物、ビス(3,4-ジカルボキシフエニ ル) ジメチルシラン二無水物、ビス (3, 4-ジカルボ キシフエニル) メチルフエニルシラン二無水物、ビス (3, 4-ジカルボキシフエニル) ジフエニルシランニ

【0014】1,4-ビス(3,4-ジカルボキシフエニルジメチルシリル)ベンゼン二無水物、1,3-ビス(3,4-ジカルボキシフエニル)-1,1,3,3-テトラメチルジシクロヘキサン二無水物、p-フエニルビス(トリメリツト酸モノエステル酸無水物)エチレングリコールビス(トリメリツト酸無水物)、プロパンジオールビス(トリメリツト酸無水物)、ブタンジオールビス(トリメリツト酸無水物)、ペンタンジオールビス(トリメリツト酸無水物)、ヘキサンジオールビス(トリメリツト酸無水物)、オクタンジオールビス(トリメリツト酸無水物)、デカンジオールビス(トリメリツト酸無水物)、デカンジオールビス(トリメリツト酸無水物)、デカンジオールビス(トリメリツト酸無水物)、デカンジオールビス(トリメリツト酸無水物)、デカンジオールビス(トリ

無水物、

メリツト酸無水物)、エチレンテトラカルボン酸二無水物、1,2,3,4ープタンテトラカルボン酸二無水物、デカヒドロナフタレン-1,4,5,8ーテトラカルボン酸二無水物、4,8ージメチル-1,2,3,5,6,7ーヘキサヒドロナフタレン-1,2,5,6ーテトラカルボン酸二無水物、シクロペンタン-1,2,3,4ーテトラカルボン酸二無水物、ピロリジン-2,3,4,5ーテトラカルボン酸二無水物、ピュリジンー2,3,4ーシクロブタンテトラカルボン酸二無水物、ビス(エキソービシクロ[2,2,1]ヘプタン-2,3ージカルボン酸無水物)スルホン

ビシクロー (2, 2, 2) ーオクト (7) ーエンー 2, 3, 5, 6 ーテトラカルボン酸二無水物、2, 2 ービス (3, 4 ージカルボキシフエニル) ヘキサフルオロプロパン二無水物、2, 2 ービス [4 ー (3, 4 ージカルボキシフエノキシ) フエニル] ヘキサフルオロプロパン二無水物、4, 4' ービス (3, 4 ージカルボキシフエノキシ) ジフエニルスルフイド二無水物、1, 4 ービス (2 ーヒドロキシヘキサフルオロイソプロピル) ベンゼンビス (トリメリット酸無水物) 、1, 1 ービス (2 ーヒドロキシヘキサフルオロイソプロピル) ベンゼンビス (トリメリット酸無水物) 、1 、1 ージカルボンでス (トリメリット酸無水物) 、1 、1 ージカルボンでス (トリメリット酸無水物) 、1 、1 ージカルボンでス (トリスリットで表示が) 、1 の 1 ージカルボン酸無水物、1 、1 ージカルボン酸無水物、1 、1 ージカルボン酸二無水物、などがあり、1 2 種類以上を混合して用いてもよい。

【0015】式 (III) の含フッ素芳香族ジアミンは新規な化合物であり、分子中に長鎖もしくは嵩高なパーフルオロアルケニル基を有している。式 (III) の含フッ素芳香族ジアミンは、ジアミン化合物の総量に対して5~100モル%、特に10~100モル%用いるのが好ましい。この含フツ素芳香族ジアミンが少なすぎると耐湿性改善の効果及び誘電率低下の効果が小さくなる傾向がある。

【0016】式(III)で表される含フッ素芳香族ジア ミンとしては、5-(パーフルオロノネニルオキシ)イ ソフタル酸ビス (4-アミノフェニルエステル)、5-(パーフルオロノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (2 ーメチルー4ーアミノフェニルエステル)、5-(パー フルオロノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (2-メト キシー4-アミノフェニルエステル)、5-(パーフル オロノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (2-フルオロ -4-アミノフェニルエステル)、5-(パーフルオロ ノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (2ークロロー4ー アミノフェニルエステル)、5-(パーフルオロノネニ ルオキシ) イソフタル酸ビス (2-プロモー4-アミノ フェニルエステル)、5-(パーフルオロノネニルオキ シ) イソフタル酸ビス (3-アミノフェニルエステ ル)、5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル 酸ビス (3-アミノ-5-メチルフェニルエステル)、

5~ (パーフルオロノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (3-アミノー5-メトキシフェニルエステル)、5-(パーフルオロノネニルオキシ) イソフタル酸ビス(3 ーアミノー5ーフルオロフェニルエステル)、5-(パ ーフルオロノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (3-ア ミノークロロフェニルエステル)、5-(パーフルオロ ノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (3-アミノ-5-プロモフェニルエステル)、5-(パーフルオロノネニ ルオキシ) イソフタル酸ビス (2-アミノフェニルエス テル)、5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタ ル酸ビス (2-アミノー4-メチルフェニルエステ ル)、5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル 酸ビス (2-アミノー4-メトキシフェニルエステ ル)、5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル 酸ビス (2-アミノー4-フルオロフェニルエステ ル)、5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル 酸ビス(2-アミノ-4-クロロフェニルエステル)、 5- (パーフルオロノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (2-アミノ-4-プロモフェニルエステル) 等があ る。5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル酸 20 ビス (4-アミノフェニルエステル)、

【0017】5-(パーフルオロヘキセニルオキシ)イ ソフタル酸ビス (2-メチル-4-アミノフェニルエス テル)、5-(パーフルオロヘキセニルオキシ)イソフ タル酸ビス (2-メトキシ-4-アミノフェニルエステ ル)、5-(パーフルオロヘキセニルオキシ)イソフタ ル酸ビス (2-フルオロー4-アミノフェニルエステ ル)、5-(パーフルオロヘキセニルオキシ)イソフタ ル酸ビス (2-クロロー4-アミノフェニルエステ ル)、5-(パーフルオロヘキセニルオキシ)イソフタ ル酸ビス (2-プロモー4-アミノフェニルエステ ル)、5-(パーフルオロヘキセニルオキシ)イソフタ ル酸ビス (3-アミノフェニルエステル)、5-(パー*

〔ただし、式(IV)中、Rfは式(I)中における意味 と同じであり、ベンゼン環の水素は、低級アルキル基、 低級アルコキシ基、フッ素、塩素、臭素等の置換基で適 宜置換されていてもよい。R'は1価の有機基、R'は 水素またはR1とR1を併せて2価の有機基を示し、窒 素原子は、エステル基に対してオルト位、メタ位または パラ位に結合している。〕で表される、アミノ基が保護 された含フッ素ジアミンを脱保護反応させて製造するこ とができる。

【0021】前記の式 (IV) 中、R¹ としての1価の有 機基又はR¹とR²を併せた2価の有機基は、アミノ基

*フルオロヘキセニルオキシ) イソフタル酸ビス (3-ア ミノー5-メチルフェニルエステル)、5-(パーフル オロヘキセニルオキシ) イソフタル酸ビス (3-アミノ -5-メトキシフェニルエステル)、5-(パーフルオ ロヘキセニルオキシ) イソフタル酸ビス (3-アミノー 5-フルオロフェニルエステル)、5-(パーフルオロ ヘキセニルオキシ) イソフタル酸ビス (3-アミノーク ロロフェニルエステル)、5-(パーフルオロヘキセニ ルオキシ) イソフタル酸ビス (3-アミノ-5-プロモ フェニルエステル)、5-(パーフルオロヘキセニルオ 10 キシ) イソフタル酸ビス (2-アミノフェニルエステ ル)、5-(パーフルオロヘキセニルオキシ)イソフタ ル酸ビス (2-アミノ-4-メチルフェニルエステ ル)、5-(パーフルオロヘキセニルオキシ)イソフタ ル酸ビス (2-アミノ-4-メトキシフェニルエステ ル)、5-(パーフルオロヘキセニルオキシ)イソフタ ル酸ビス (2-アミノー4-フルオロフェニルエステ ル)、5-(パーフルオロヘキセニルオキシ)イソフタ ル酸ビス (2-アミノー4-クロロフェニルエステ ル)、5-(パーフルオロヘキセニルオキシ)イソフタ ル酸ビス (2-アミノ-4-プロモフェニルエステル) 等がある。

10

【0018】これらの化合物において、パーフルオロノ ネニル基とは、R f がーC₉F₁₇のものであり、パーフ ルオロヘキセニル基とはRfが-CsFuのものであ り、以下も同様である。

【0019】前記に例示した化合物において、パーフル オロノネニル基又はパーフルオロヘキセニル基の代わり に、-С10 F19基、-С12 F23基等を有する化合物も同 様に例示することができる。

【0020】本発明における式(III)で表される含フ ッ素芳香族ジアミンは、化16〔式(IV)〕

を保護する基であり、例えば、R³ OC(=O)-基 (ここで、R3 は1価の有機基を示す。) があり、具体 的には、ベンジルオキシカルボニル基、 t ープチルカル ボニル基、pーメトキシベンジルオキシカルボニル基、 p-ニトロベンジルオキシカルボニル基、p-ビフェニ ルイソプロピルオキシカルボニル基、9-フルオレニル メチルオキシカルボニル基等がある。アミノ基を保護す る基としては更に、R'C(=O) -基(ここで、R'は水素、アルキル基又はアリール基を示す)、トリチル 基、p-トルエンスルホニル基、下記化17の基等があ

50 る。

(7)

30

50

【化17】

【0022】式(IV)で表されるアミノ基が保護された 含フッ素ジアミンとしては、5-(パーフルオロノネニ ルオキシ) イソフタル酸ビス (4-ベンジルオキシカル ボニルアミノフェニルエステル)、5-(パーフルオロ ノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (2-メチル-4-ベンジルオキシカルボニルアミノフェニルエステル)、 5- (パーフルオロノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (4-メトキシ-4-ベンジルオキシカルボニルアミノ フェニルエステル)、5-(パーフルオロノネニルオキ シ) イソフタル酸ビス (2-フルオロ-4-ベンジルオ キシカルボニルアミノフェニルエステル)、5-(パー フルオロノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (2-クロ ロー4-ベンジルオキシカルボニルアミノフェニルエス テル)、5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタ ル酸ビス(2-プロモ-4-ベンジルオキシカルボニル アミノフェニルエステル)、5-(パーフルオロノネニ ルオキシ) イソフタル酸ビス (3-ベンジルオキシカル ボニルアミノフェニルエステル)、5-(パーフルオロ ノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (3-ベンジルオキ シカルボニルアミノ-5-メチルフェニルエステル)、 5- (パーフルオロノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (3-ベンジルオキシカルボニルアミノ-5-メトキシ フェニルエステル)、

【0023】5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソ フタル酸ビス (3-ベンジルオキシカルボニルアミノー 5-フルオロフェニルエステル)、5-(パーフルオロ ノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (3-ベンジルオキ シカルボニルアミノー5-クロロフェニルエステル)、 5- (パーフルオロノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (3-ベンジルオキシカルボニルアミノ-5-ブロモフ ェニルエステル)、5-(パーフルオロノネニルオキ シ) イソフタル酸ビス (2-ベンジルオキシカルボニル アミノフェニルエステル)、5-(パーフルオロノネニ ルオキシ) イソフタル酸ビス (2-ベンジルオキシカル ボニルアミノー4ーメチルフェニルエステル)、5-(パーフルオロノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (2 -ベンジルオキシカルボニルアミノ-4-メトキシフェ ニルエステル)、5-(パーフルオロノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (2-ベンジルオキシカルボニルアミ ノー4-フルオロフェニルエステル)、5-(パーフル オロノネニルオキシ) イソフタル酸ビス (2-ベンジル オキシカルボニルアミノー4ークロロフェニルエステ ル)、5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル 酸ビス (2-ベンジルオキシカルボニルアミノー4-ブロモフェニルエステル)、5-(パーフルオロヘキセニルオキシ) イソフタル酸ビス (4-ベンジルオキシカルボニルアミノフェニルエステル)、

12

【0024】5-(パーフルオロヘキセニルオキシ)イ ソフタル酸ビス (2-メチル-4-ベンジルオキシカル ボニルアミノフェニルエステル)、5-(パーフルオロ ヘキセニルオキシ) イソフタル酸ビス (2-メトキシー 4-ベンジルオキシカルボニルアミノフェニルエステ ル)、5-(パーフルオロヘキセニルオキシ)イソフタ ル酸ビス (2-フルオロー4-ベンジルオキシカルボニ ルアミノフェニルエステル)、5-(パーフルオロヘキ セニルオキシ) イソフタル酸ピス (2-クロロー4-ベ ンジルオキシカルボニルアミノフェニルエステル)、5 - (パーフルオロヘキセニルオキシ) イソフタル酸ビス (2-プロモー4-ベンジルオキシカルボニルアミノフ ェニルエステル)、5- (パーフルオロヘキセニルオキ シ) イソフタル酸ビス (3-ベンジルオキシカルボニル アミノフェニルエステル)、5-(パーフルオロヘキセ ニルオキシ) イソフタル酸ビス (3-ベンジルオキシカ ルボニルアミノー5-メチルフェニルエステル)、5-(パーフルオロヘキセニルオキシ) イソフタル酸ビス (3-ベンジルオキシカルボニルアミノ-5-メトキシ フェニルエステル)、5-(パーフルオロヘキセニルオ キシ) イソフタル酸ビス (3-ベンジルオキシカルボニ ルアミノー5-フルオロフェニルエステル)、5-(パ ーフルオロヘキセニルオキシ) イソフタル酸ビス (3-ベンジルオキシカルボニルアミノー5ークロロフェニル エステル)、

【0025】5-(パーフルオロヘキセニルオキシ)イ ソフタル酸ビス (3-ベンジルオキシカルボニルアミノ -5-プロモフェニルエステル)、5-(パーフルオロ ヘキセニルオキシ) イソフタル酸ビス (2-ベンジルオ キシカルボニルアミノフェニルエステル)、5-(パー フルオロヘキセニルオキシ) イソフタル酸ビス (2-ベ ンジルオキシカルボニルアミノー4ーメチルフェニルエ ステル)、5-(パーフルオロヘキセニルオキシ)イソ フタル酸ビス (2-ベンジルオキシカルボニルアミノー 4-メトキシフェニルエステル)、5-(パーフルオロ ヘキセニルオキシ) イソフタル酸ビス (2-ベンジルオ キシカルボニルアミノー4-フルオロフェニルエステ ル)、5-(パーフルオロヘキセニルオキシ)イソフタ ル酸ビス (2-ベンジルオキシカルボニルアミノー4-クロロフェニルエステル)、5-(パーフルオロヘキセ ニルオキシ) イソフタル酸ビス (2-ベンジルオキシカ ルボニルアミノー4-プロモフェニルエステル) 等があ る。前記に例示した化合物において、アミノ基の保護基 であるベンジルオキシカルボニル基の代わりに、t-ブ チルオキシカルボニル基、p-メトキシベンジルオキシ カルボニル基、p-ニトロベンジルオキシカルボニル

基、p-ビフェニルイソプロピルオキシカルボニル基、 9-フルオレニルメチルオキシカルボニル基、前記R⁴ C (=O) -基、トリチル基、p-トルエンスルホニル 基、前記化17の基等の基を有する化合物も同様に例示 することができる。

【0026】前記脱保護反応は、式(IV)で表される化合 物を、酢酸エチル、ジメチルホルムアミド、ジメチルア セトアミド、ベンゼン、キシレン、アセトン、テトラヒ ドロフラン等の有機溶剤に溶解し、パラジウム炭素等の 触媒の存在下に水素ガスを0~100℃、好ましくは室 10 温付近で通して行えばよい。この際、触媒の使用量は、 式(IV)で表される化合物に対して1~50重量%が好ま しく、水素ガスを通す時間は適宜決定すればよいが、通 常1~10時間で充分である。

【0027】あるいはまた前記脱保護反応は、式(IV)で 表される化合物を前記したような有機溶媒に溶解し、H F、HBr、HC1、H₂SO₄等の水素酸を加え、反応 させて行うこともできる。この際、水素酸は式(IV)で表 される化合物に対して1~50倍当量使用するのが好ま しく、HFを使用するときは、室温以下、特に0℃以下 で反応させるのが好ましく、その他の水素酸は0~10 0℃、特に室温付近で反応させるのが好ましい。反応時 間は適宜決定するが、通常、HFを使用する場合、0. 1~1時間、その他の水素酸を使用する場合1~10時 間で充分である。

【0028】また、前記の式(IV)で表される化合物を炭 酸水素ナトリウム、炭酸水素カリウム、水酸化ナトリウ ム、水酸化カリウム等の塩基性化合物及び水の存在下に 反応させて行なってもよい。この際、塩基性化合物及び 水はそれぞれ式(IV)で表される化合物に対して1~50 倍当量使用するのが好ましく、反応の溶媒は上記したよ うな有機溶剤の他に、水、メタノール、エタノール等の アルコール、クレゾール等を用いる。

【0029】式(IV)で表されるアミノ基が保護された 含フッ素ジアミンは化18 [式 (V)]

【化18】

〔ただし、式(V)中、Rfは式(I)中における意味 と同じで、ベンゼン環の水素は低級アルキル基、低級ア ルコキシ基、フッ素、塩素、臭素等の置換基で適宜置換 されていてもよい。〕で表される酸クロライド化合物 と、化19〔式 (VI)〕

【化19】

14

〔ただし、式 (VI) 中、R¹ 及びR² は式 (IV) 中にお ける意味と同じで、ベンゼン環の水素は、低級アルキル 基、低級アルコキシ基、フッ素、塩素、臭素等の置換基 で適宜置換されていてもよく、窒素原子はヒドロキシ基 に対してオルト位、メタ位またはパラ位に結合してい る。〕で表されるアミノ基が保護されたアミノヒドロキ シベンゼン化合物、とを反応させて製造することができ

【0030】前記の式(V)で表される酸クロライド化 合物としては、5-(パーフルオロノネニルオキシ)イ ソフタル酸ジクロライド、4-メチル-5-(パーフル オロノネニルオキシ) イソフタル酸ジクロライド、4-メトキシー5ー(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタ ル酸ジクロライド、4-フルオロ-5-(パーフルオロ ノネニルオキシ)イソフタル酸ジクロライド、4-クロ ロ-5- (パーフルオロノネニルオキシ) イソフタル酸 ジクロライド、4ープロモー5ー (パーフルオロノネニ ルオキシ) イソフタル酸ジクロライド、5-(パーフル オロヘキセニルオキシ) イソフタル酸ジクロライド、4 ーメチルー5ー(パーフルオロヘキセニルオキシ)イソフ タル酸ジクロライド、4-メトキシ-5-(パーフルオ ロヘキセニルオキシ) イソフタル酸ジクロライド、4-フルオロー5ー (パーフルオロヘキセニルオキシ) イソ フタル酸ジクロライド、4-クロロ-5-(パーフルオ ロヘキセニルオキシ)イソフタル酸ジクロライド、4-ブロモー5ー (パーフルオロヘキセニルオキシ) イソフ タル酸ジクロライド等がある。

【0031】前記に例示した化合物において、パーフル オロノネニル基又はパーフルオロヘキセニル基の代わり に、-C10F19基、-C12F23基等を有する化合物も同 様に例示することができる。

【0032】前記の式 (VI) 中、R1 としての1価の有 機基又はR¹とR²を併せた2価の有機基は、アミノ基 を保護する基であり、このような保護基は前記の式(I V) において説明したものがある。

【0033】式(VI)で表されるアミノ基が保護された アミノヒドロキシベンゼン化合物としては、1-ヒドロ キシ-4-(ベンジルオキシカルボニルアミノ)ベンゼ ン、1-ヒドロキシ-4-(t-プチルオキシカルボニ ルアミノ) ベンゼン、1-ヒドロキシ-4~ (p-メト キシベンジルオキシカルボニルアミノ) ベンゼン、1-ヒドロキシ-4-(p-ニトロベンジルオキシカルボニ ルアミノ)ベンゼン、1-ヒドロキシ-4- (p-ビフ 50 ェニルイソプロピルオキシカルボニルアミノ) ベンゼ

ン、1-ヒドロキシー4-(9-フルオレニルメチルオ キシカルボニルアミノ)ベンゼン、1-ヒドロキシー4 (アセチルアミノ)ベンゼン、1-ヒドロキシー4-(4-トルエンスルホニルアミノ) ベンゼン、1-ヒド ロキシー4- (トリチルアミノ) ベンゼン、1-ヒドロ キシー3-メチルー4- (ベンジルオキシカルボニルア ミノ) ベンゼン、1-ヒドロキシ-3-メトキシ-4-(ベンジルオキシカルボニルアミノ) ベンゼン、1-ヒ ドロキシー3-フルオロー4- (ベンジルオキシカルボ ニルアミノ) ベンゼン、1-ヒドロキシ-3-クロロー 4-(ベンジルオキシカルボニルアミノ)ベンゼン、1 ーヒドロキシー3ーブロモー4ー (ベンジルオキシカル ボニルアミノ) ベンゼン、1-ヒドロキシ-3-メチル -4-(t-プチルオキシカルボニルアミノ) ベンゼ ン、1-ヒドロキシ-3-メトキシ-4-(t-ブチル オキシカルボニルアミノ) ベンゼン、1-ヒドロキシー 3-フルオロ-4-(t-ブチルオキシカルボニルアミ **ノ)ベンゼン、**

【0034】1-ヒドロキシ-3-クロロ-4-(t-プチルオキシカルボニルアミノ) ベンゼン、1-ヒドロ キシ-3-ブロモ-4-(t-ブチルオキシカルボニル アミノ) ベンゼン、1-ヒドロキシ-3-(ベンジルオ キシカルボニルアミノ)ベンゼン、1-ヒドロキシ-3 - (t -プチルオキシカルボニルアミノ) ベンゼン、1 ーヒドロキシー3- (p-メトキシベンジルオキシカル ボニルアミノ) ベンゼン、1-ヒドロキシ-3-(p-ニトロベンジルオキシカルボニルアミノ)ベンゼン、1 -ヒドロキシ-3- (p-ビフェニルイソプロピルオキ シカルボニルアミノ) ベンゼン、1-ヒドロキシー3-(9-フルオレニルメチルオキシカルボニルアミノ) べ 30 ンゼン、1-ヒドロキシ-3-(ベンジルオキシカルボ ニルアミノ) -5-メチルベンゼン、1-ヒドロキシー 3-(ベンジルオキシカルボニルアミノ)-5-メトキ シベンゼン、1-ヒドロキシ-3-(ベンジルオキシカ ルボニルアミノ) -5-フルオロベンゼン、1-ヒドロ キシ-3-(ベンジルオキシカルボニルアミノ)-5-クロロベンゼン、1-ヒドロキシ-3-(ベンジルオキ シカルボニルアミノ) -5-プロモベンゼン、1-ヒド*

* ロキシー3-(t-プチルオキシカルボニルアミノ)-5-メチルベンゼン、1-ヒドロキシ-3-(t-プチルオキシカルボニルアミノ)-5-メトキシベンゼン、

1-ヒドロキシ-3-(t-ブチルオキシカルボニルア

16

ミノ) -5-フルオロベンゼン、

【0035】1-ヒドロキシ-3-(t-ブチルオキシ カルボニルアミノ) -5-クロロベンゼン、1-ヒドロ キシ-3-(t-プチルオキシカルボニルアミノ)-5 ープロモベンゼン、1-ヒドロキシ-2-(ベンジルオ キシカルボニルアミノ) ベンゼン、1-ヒドロキシ-2 - (t-プチルオキシカルボニルアミノ)ベンゼン、1 -ヒドロキシ-2- (p-メトキシベンジルオキシカル ボニルアミノ) ベンゼン、1-ヒドロキシ-2-(p-ニトロベンジルオキシカルボニルアミノ)ベンゼン、1 -ヒドロキシ-2- (p-ビフェニルイソプロピルオキ シカルボニルアミノ) ベンゼン、1-ヒドロキシ-2-(9-フルオレニルメチルオキシカルボニルアミノ) ベ ンゼン、1-ヒドロキシ-2-(ベンジルオキシカルボ ニルアミノ) -4-メチルベンゼン、1-ヒドロキシー 2- (ベンジルオキシカルボニルアミノ) -4-メトキ シベンゼン、1-ヒドロキシ-2-(ベンジルオキシカ ルボニルアミノ) -4-フルオロベンゼン、1-ヒドロ キシー2-(ベンジルオキシカルボニルアミノ)-4-クロロベンゼン、1-ヒドロキシ-2-(ベンジルオキ シカルボニルアミノ) -4-プロモベンゼン、1-ヒド ロキシ-2-(t-ブチルオキシカルボニルアミノ)-4-メチルベンゼン、1-ヒドロキシ-2-(t-ブチ ルオキシカルボニルアミノ) -4-メトキシベンゼン、 1-ヒドロキシ-2-(t-ブチルオキシカルボニルア ミノ) -4-フルオロベンゼン、1-ヒドロキシ-2-(t-プチルオキシカルボニルアミノ)-4-クロロベ ンゼン、1-ヒドロキシ-2-(t-ブチルオキシカル ボニルアミノ) - 4 - プロモベンゼン等がある。

【0036】前記の式(I)、(III)、(III)、(I V)及び(V)において、これらの式中のRfとして は、例えば、下記化20に示す式(a)~(i)の基等 がある。

【化20】

$$C = C$$

$$C F (C F_3)_2$$

$$C F (C F_3)_2$$

$$C F (C F_3)_2$$

$$C = C$$

$$C F_3$$

$$C F_2 C F_2 C F_3$$
(b)

$$C = C$$

$$C F_2 C F_2 C F_3$$

$$(c)$$

$$(F_3 C)_2 F C C F_3$$

$$C = C$$

$$C (C F2 C F3)2$$

$$C F3$$

$$C F3$$

$$F_3 C F_2 C F C$$

$$F_3 C$$

$$C = C$$

$$C F (C F_3)_2$$
(e)

$$C = C$$

$$C F_3$$

$$C F_2 C$$

$$C F_3$$

$$C = C \left(C F(C F_3)_2 \right)$$

$$F_3 C F(C F_3)_2$$

$$C = C$$

$$C = C$$

$$C F (C F_3)_2$$

$$(h)$$

$$C = C$$

$$C F_3$$

$$C F (C_2 F_5)_2$$

$$C F_3$$

【0037】式(V)で表される化合物の一例として、5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル酸ジクロライドがあり、以下はこの化合物を用いて説明するが、式(V)で表される他の化合物についても、以下の説明は本質的に異なるところはない。5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル酸ジクロライドとアミノ

基が保護されたアミノヒドロキシベンゼン化合物との反応は、新化学講座14巻(II)(丸善(株)昭和52年12月20日発行)第1020頁以下に示される様な公知の方法を採用することができる。例えば、窒素雰囲気中で反応させ、生成する塩酸を捕獲するためにピリジン、トリエチルアミン、ジメチルアニリン等の塩基を用

いる。塩基の使用量は、生成する塩酸に対して1モル当量~3モル当量用いることが好ましい。1モル当量より少ないと塩酸の捕獲が不十分であり、3モル当量より多いと副反応などにより収率が低下する場合がある。

【0038】更に、この反応を促進させる触媒として、N,Nージメチルアミノピリジン、4ーピロリジノピリジン、ジアザビシクロノネン(DBN)、ジアザビシクロウンデセン(DBU)等の強塩基を用いることができる。触媒の使用量は、塩酸を捕獲するために加えた塩基に対して、0.5モル%から200モル%用いることが好ましい。

【0039】上記反応は、通常、有機触媒中で行う。用いることのできる溶媒としては、トルエン、ベンゼン、テトラヒドロフランジエチルエーテル等、酸クロライドやフェノールと反応性のない有機溶媒がある。これら有機溶媒は、互いに相溶すれば2種以上を混合して用いても良い。使用する有機溶媒は充分に脱水したものを用いることが好ましい。反応系中に水分が存在すると酸クロライドが分解するため収率が低下することがある。

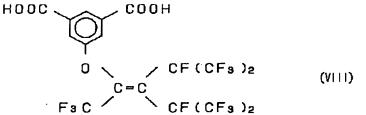
【0040】前記の反応によって、式(VI)で表されるアミノ基が保護された含フッ素ジアミンが得られるが、これは、溶媒留去や貧溶媒と混合して沈澱させる方法等により分離して次の反応に供してもよく、場合により反応液のまま次の反応に供してもよい。

*【0041】5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソ フタル酸ジクロライドは5-(パーフルオロノネニルオ キシ)イソフタル酸を塩化チオニル、五塩化リン、三塩 化リン等を用いる公知の酸クロライド合成方法によって 得られる。反応条件は用いる試薬により異なり、特に限 定するものではない。

【0042】前記の5- (パーフルオロノネニルオキシ) イソフタル酸は、化21 (式 (VII))

(VII) 10 HOOC COOH (VII)

(ただし、式中、 $-C_9F_1$,基は二重結合を 1 個含み、適宜分岐していてもよい。)で示される化合物である。 【0 0 4 3 】式 (VII) における $-C_9F_1$,基は、下記に示すように例えば、ヘキサフルオロプロペンの 3 量体に基づいて導入される。特開昭 6 0 -5 1 1 4 6 号公報に示された方法に従い、ヘキサフルオロプロペンの 3 量体と5 - ヒドロキシイソフタル酸を、非プロトン性極性溶媒中、室温以下で塩基触媒の存在下に反応させると、下記化 2 2 【代 2 3



20

【0044】本発明のポリイミド系樹脂の製造法におい て、式(III)で表される芳香族ジアミンと併用できる ジアミン化合物としては、4-アミノフエニルー3-ア ミノ安息香酸、2,2-ビス(4-アミノフエニル)プ ロパン、2,6-ジアミノピリジン、ビス(4-アミノ フエニル) ジエチルシラン、ビスー (4-アミノフエニ ル) ジフエニルシラン、ビスー (4-アミノフエニル) エチルホスフインオキサイド、ビスー (4-アミノフエ ニル) -N-プチルアミン、ビス- (4-アミノフエニ ル) -N-メチルアミン、N- (3-アミノフエニル) -4-アミノベンズアミド、4-アミノフエニル-3-アミノ安息香酸、3,3'-ジアミノジフエニルメタ ン、3, 3' - ジアミノジフエニルエーテル、<math>3, 3'ージアミノジフエニルスルホン、3,3'ージアミノジ フエニルプロパン、3、3′-ジアミノジフエニルスル フイド、p-フエニレンジアミン、m-フエニレンジア ミン、4, 4' -ジアミノジフエニルプロパン、4, ベンゾフエノン、4, 4' -ジアミノジフエニルスルフ 40 【0045】ヘキサメチレンジアミン、ヘプタメチレンジアミン、オクタメチレンジアミン、ノナメチレンジアミン、デカメチレンジアミン、テトラメチレンジアミン、プロピレンジアミン、3ーメチルヘプタメチレンジアミン、2,11ージアミノドデカン、1,2ービス(3ーアミノプロポキシ)エタン、2,2ージメチルプロピレンジアミン、3ーメトキシーヘキサメチレンジアミン、2,5ージメチルヘプタメチレンジアミン、5ーメチルハプタメチレンジアミン、5ーメチルノナメチレンジアミン、2,17ージアミノアイコサデカン、1,4ー

22

【0046】3,3'-ジ(トリフルオロメチル)- $4.4' - \vec{v}$ \vec{v} \vec{v} チルー4, 4' -ジアミノジフエニルエーテル、3, 3'ージイソプロピルー4、4'ージアミノジフエニル エーテル、3, 3' - ジメトキシ-4, 4' - ジアミノジフエニルエーテル、3,3'-ジエトキシー4,4' -ジアミノジフエニルエーテル、3,3'-ジフルオロ 20 -4, 4' -ジアミノジフエニルエーテル、3, <math>3' iジクロロー4, 4' -iジアミノジフエニルエーテル、 ーテル、3, 3' -ジ(トリフルオロメチル) - 4, 4'ージアミノジフエニルエーテル、3,3'ージメチルー 4, 4' -ジアミノジフエニルスルホン、3, 3' -ジ メトキシー4, 4′ -ジアミノジフエニルスルホン、 3, 3' -ジエトキシー4, 4' -ジアミノジフエニル スルホン、3, 3' -ジフルオロー4, 4' -ジアミノ ジフエニルスルホン、3, 3' -ジクロロ-4, 4' - 30ジアミノジフエニルスルホン、3,3'ージブロモー $4, 4' - \vec{v}$ \vec{v} \vec{v} (トリフルオロメチル)-4, 4' -ジアミノジフエニル スルホン、3, 3' - ジメチル- 4, 4' - ジアミノジフエニルプロパン、3, 3' -ジメトキシー4, 4' -ジアミノジフエニルプロパン、3,3'ージエトキシー $4, 4' - \vec{v}r \le 1 \vec{v} = 1 \vec$ フルオロー4, 4′-ジアミノジフエニルプロパン、 3, 3' -ジクロロー4, 4' -ジアミノジフエニルプ ロパン、3, 3′ ージプロモー4, 4′ ージアミノジフ エニルプロパン、3,3'-ジ(トリフルオロメチル)-4, 4' -ジアミノジフエニルプロパン、3, 3' -ジ メチルー4, 4′ -ジアミノジフエニルスルフイド、 スルフイド、3, 3' -ジエトキシ-4, 4' -ジアミ ノジフエニルスルフイド、3, 3' -ジフルオロー4, 4' -ジアミノジフエニルスルフイド、3, 3' -ジク ロロー4, 4' -ジアミノジフエニルスルフイド、3, 3' - \vec{v} \vec{J} \vec{U} $\vec{$ イド、3, 3' - 5' (トリフルオロメチル) -4, 4'

-ジアミノジフエニルスルフイド、3,3'-ジメチル-4,4'-ジアミノジフエニルへキサフルオロプロパン、3,3'-ジメトキシ-4,4'-ジアミノジフエニルへキサフルオロプロパン、3,3'-ジエトキシ-4,4'-ジアミノジフエニルへキサフルオロプロパン、3,3'-ジフルオロ-4,4'-ジアミノジフエニルへキサフルオロプロパン、3,3'-ジクロロ-4,4'-ジアミノジフエニルへキサフルオロプロパン、3,3'-ジプロモ-4,4'-ジアミノジフエニルへキサフルオロプロパン、3,3'-ジ(トリフルオロメチル)-4,4'-ジアミノジフエニルへキサフルプロパン、3

ベンゾフエノン、3, 3' -ジメトキシー4, 4' -ジ アミノベンゾフエノン、3, 3' -ジエトキシー4, 4' -ジアミノベンゾフエノン、3, 3' -ジフルオロ ジブロモー4, 4' -ジアミノベンゾフエノン、3, ベンプフェノン、3, 3' -ジメチルベンジジン、3, フエニルメタン、3, 3', 5, 5' -テトライソプロ ピル-4, 4' -ジアミノジフエニルメタン、3, 3', 5, 5' $- \mathcal{F} + \mathcal{F$ ジフエニルメタン、3,3',5,5'-テトラエトキ シ-4, 4' -ジアミノジフエニルメタン、3, 3', 5, 5' ーテトラフルオロー4, 4' ージアミノジフエ ニルメタン、3, 3', 5, 5' ーテトラクロロー4, $4' - \vec{v}$ \vec{v} \vec{v} ーテトラブロモー4, 4' ージアミノジフエニルメタ ン、3, 3', 5, 5' -テトラ (トリフルオロメチ (μ) -4, 4' -ジアミノジフエニルメタン、3, 3', 5, 5' $- \mathcal{F} + \mathcal{F$ フエニルエーテル、3, 3', 5, 5' -テトラエチル -4, 4' - $\Im r$ =1 $\Im r$ =1 $\Im r$ =1=1=1=1=1=1=1=1=1=1=1=1=1=1=1=5, 5'-テトラメトキシ-4, 4'-ジアミノジフエニ ルエーテル、3, 3', 5, 5' -テトラエトキシ-4, 5′ーテトフルオロー4, 4′ージアミノジフエニルエ ーテル、3, 3', 5, 5' ーテトラクロロー4, 4'-ジアミノジフエニルエーテル、3, 3', 5, 5'-テトラプロモー4, 4' -ジアミノジフエニルエーテ ル、3, 3', 5, 5' - テトラ (トリフルオロメチ ν) -4, 4' -ジアミノジフエニルエーテル、[0048]3, 3', 5, 5'- Fh j x f w - 4, $4' - \tilde{v}r \leq 1 \tilde{v} r + 1 \tilde{v}$ 5'-テトラメトキシ-4, 4'-ジアミノジフエニルス ルホン、3, 3', 5, 5'-テトラエトキシ-4, 4' 50 - 5 - 5 - 5 - 5 - 5

トラフルオロ-4、4′-ジアミノジフエニルスルホン、 $3, 3', 5, 5' - \overline{r} - \overline{r} - \overline{r} - \overline{r} - \overline{r} - \overline{r} = 0$ ノジフエニルスルホン、3,3',5,5'ーテトラブ ロモー4, 4′ -ジアミノジフエニルスルホン、3, 3', 5, 5' - - + $4' - \vec{v}r \ge 1 \vec{v} = 1 - \vec{v}r \ge 1 \vec{v} = 1 - \vec{v}r \ge 1 \vec{v} = 1 - \vec{v} =$ 5'-テトラメチルー4,4'-ジアミノジフエニルプ ロパン、3, 3', 5, 5' -テトラメトキシー 4, プロパン、3, 3', 5, 5' -テトラフルオロ-4, 5'ーテトラクロロー4,4'ージアミノジフエニルプ ロパン、3, 3', 5, 5' ーテトラブロモー4, 4'ージアミノジフエニルプロパン、3,3',5,5'-テトラ (トリフルオロメチル) -4, 4' -ジアミノジフエニルプロパン、3,3',5,5'-テトラメチルー ニルスルフイド、3, 3', 5, 5' -テトラエトキシ 20 -4,4'-ジアミノジフエニルスルフイド、

[0049]3, 3', 5, 5'- FF5, 5'-テトラクロロ-4, 4'-ジアミノジフエニル スルフイド、3, 3', 5, 5' -テトラプロモ-4, 4' -ジアミノジフエニルスルフイド、3, 3', 5, 5′ーテトラ (トリフルオロメチル) -4, 4′ージア ミノジフエニルスルフイド、3, 3', 5, 5' ーテト ラメチルー4, 4' -ジアミノジフエニルヘキサフルオ ロプロパン、3, 3', 5, 5' -テトラメトキシー 4, 4' -ジアミノジフエニルヘキサフルオロプロパ ン、3,3',5,5'-テトラエトキシー4,4'-ジアミノジフエニルヘキサフルオロプロパン、3, ジフエニルヘキサフルオロプロパン、3、3′、5、 5'ーテトラクロロー4, 4'ージアミノジフエニルへ キサフルオロプロパン、3,3',5,5'-テトラブ ロモー4, 4′ ージアミノジフエニルヘキサフルオロプ ロパン、3, 3', 5, 5'ーテトラ(トリフルオロメ チル) -4, 4' -ジアミノジフエニルヘキサフルオロ プロパン、

【0050】3, 3', 5, 5' $- \overline{r} + \overline{r}$

ラ (トリフルオロメチル) -4, 4′ -ジアミノベンゾ フエノン、3, 3', 5, 5' ーテトライソプロピルー 4, 4' -ジアミノジフエニルメタン、3, 3' -ジイ ソプロピル-5, 5' -ジメチル<math>-4, 4' -ジアミノジフエニルメタン、3,3'-ジイソプロピルー5, 5′ -ジエチル-4、4′ -ジアミノジフエニルメタ ン、3, 3' - ジイソプロピル-5, 5' - ジメチルー $4, 4' - \Im r \le 1 \Im r = 1 - 2 \Im r \le 1 - 2 \Im r \ge 1 - 2$ イソプロピル-5, 5' -ジエチル-4, 4' -ジアミ ノジフエニルエーテル、3,3'-ジイソプロピルー 5、5′-ジメチルー4、4′-ジアミノジフエニルプ $\nu - 4$, 4' - ジアミノジフエニルプロパン、3, <math>3'アミノジフエニルスルホン、3,3'-ジイソプロピル -5, 5' -ジエチル-4, 4' -ジアミノジフエニル スルホン、1,3-ジアミノ-5-(パーフルオロノネ ニルオキシ)ベンゼン等があり、2種類以上を併用して もよい。

【0051】また、ジアミンの一部として、シリコンジアミンを使用してもよい。このようなシリコンジアミンとしては、1, 3-ビス(3-アミノプロピル) -1, 1, 1-テトラフェニルジシロキサン、<math>1, 3-ビス(3-アミノプロピル) -1, 1, 1-テトラメチルジシロキサン、<math>1, 3-ビス(4-アミノプチル) -1, 1, 1-テトラメチルジシロキサン等がある。シリコンジアミンを使用するときは、これらの量は、ジアミンの総量に対して、<math>0. $1\sim10$ モル%使用するのが好ましい。シリコンジアミンの使用により、得られるポリイミド系樹脂は、密着性が向上する。

【0052】ポリイミド系樹脂の製造に際しては、テトラカルボン酸二無水物とジアミンを適当な温度で反応させる。この反応に際し、適当な条件を選定することにより、イミド化の度合を適宜調整することができる。例えば、100℃以上特に120℃以上で、必要に応じ、トリブチルアミン、トリエチルアミン、亜リン酸トリフエニル等の触媒の存在下に反応させることにより、完全に又はほとんど完全にイミド化したポリイミドを製造することができ、(触媒は、反応成分の総量に対して0~15重量%使用するのが好ましく、特に0.01~15重量%使用するのが好ましい)、80℃以下、特に50℃以下で反応させると、ポリイミドの前駆体であつて全く又はほとんどイミド化されていない、ポリアミド酸を製造することができる。さらにイミド化が部分的に進行したポリイミド前駆体を製造することもできる。

【0053】また、上記ポリアミド酸又は、イミド化が 部分的に進行したポリイミドの前駆体をさらに100 ℃以上、特に120℃以上に加熱してイミド化させる方法又 は無水酢酸、無水プロピオン酸、無水安息香酸等の酸無 水物、ジシクロヘキシルカルボジイミド等のカルボジイ

ミド等の閉環剤、さらに必要に応じてピリジン、イソキノリン、トリメチルアミン、アミノビリジン、イミダゾール等の閉環触媒の存在下に、化学閉環(イミド化)させる(閉環剤及び閉環触媒は、それぞれ酸無水物1モルに対して1~8モルの範囲内で使用するのが好ましい)方法によって、イミド化がほとんど又は完全に完結したポリイミドを製造することができる。これらの反応は、有機溶剤の存在下で行うことが好ましい。

【0054】上記の反応において使用できる有機極性溶媒としては、N, Nージメチルホルムアミド、N, Nー 10ジメチルアセトアミド、Nーメチルー2ーピロリドン、ジメチルスルホキシド、ヘキサメチルホスホルアミド、フエノール、mークレゾール、クロルベンゼンなどがあり、互いに相溶すれば2種類以上を混合して用いても良い。また、これらの有機極性溶媒とともに、トルエン、キシレン、セロソルブアセテート、メチルセロソルブなどの汎用溶媒をポリイミド樹脂又はその前駆体の溶解性を低下させない範囲で併用することができる。反応原料を加える順番については特に制限はない。

【0055】本発明におけるポリイミド又はポリアミド酸等のポリイミド系樹脂は、有機溶剤に溶解させたワニス状、又は、粉末状で使用することができる。特に、ポリアミド酸及び、イミド化の度合が低いポリイミドの前駆体は、有機溶剤に可溶であり、ワニス状で使用することができるが、イミド化がほとんど完結したポリイミド樹脂は、有機溶剤に可溶のものと、難溶のものがあり、後者は粉末状で使用されるのが好ましい。また、イミド化反応に伴う縮合水によるボイドを防止するためには、イミド化がほとんど完結したポリイミドとしたのち使用するのが好ましい。

【0056】ポリイミド系樹脂のワニスはガラス、シリコンウエハなどの基板表面にスピンコート、スプレ、はけ塗りなど通常用いられる方法で塗布した後、加熱することにより、ポリイミドの皮膜とすることができる。この場合、ポリイミド前駆体を用いたときは、加熱処理の際イミド化させる。

【0057】また、ポリイミド系樹脂のワニスをガラス板、ステンレス板等に流延塗布し、乾燥して溶剤を除去した後、得られたフィルムをガラス板、ステンレス板等から引き剥し、フィルムを製造することができる。このフィルムは接着剤等として使用できる。

【0058】上記のポリイミドの皮膜は、ヒドラジン、水酸化テトラメチルアンモニウム等の通常、ポリイミド樹脂に用いられるエッチング液によつて容易にスルーホール等の加工ができる。

【0059】前記ポリアミド酸は、N, N-ジメチルホルムアミドに0.1g/dlの濃度で溶解し、30℃で測定したときの還元粘度が0.1dl/g以上であるのが好ましい。

【0060】また、前記ポリイミドは、ガラス転移温度

を容易に150℃~300℃に調整することができ、熱分解温度は350℃以上に調整できる。さらに、該ポリイミドは、吸水率を1%以下、特に0.5%以下に調整できる。各工程で得られる化合物は、カラム分離、アルコールからの再結晶などにより精製することができる。【0061】

26

【実施例】先ず、5- (パーフルオロノネニルオシキ) イソフタル酸ジクロライド、1-ヒドロキシー4- (ベンジルオキシカルボニルアミノ) ベンゼン、5- (パーフルオロノネニルオキシ) イソフタル酸ビス4- (ベンジルオキシカルボニルアミノフェニルエステル)、及び5- (パーフルオロノネニルオキシ) イソフタル酸ビス(4-アミノフェニルエステル) を合成した。

【0062】(合成例1) 5-(パーフルオロノネニルオシキ)イソフタル酸ジクロライドの合成式(VIII)の5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル酸61.2g(0.1モル)に塩化チオニル120g(0.1モル)を加え、80℃で加熱し、12時間後、反応系が均一な溶液となったのち、過剰の塩化チオニルを減圧留去し、減圧蒸留を行ない、5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル酸ジクロライドを得た。

【0063】(合成例2) 1ーヒドロキシー4ー(ベンジルオキシカルボニルアミノ)ベンゼンの合成 pーアミノフェノール13.08g(0.120モル)に乾燥テトラヒドロフラン(THF)260ml、ピリジン11.38g(0.144モル)を加え、窒素気流下、氷浴上でベンジルオキシカルボニルクロライドの30%トルエン溶液を1時間かけて滴下し、その後、0℃で5時間、及び室温で16時間反応させ、生じたピリジン塩酸塩をろ別し、ろ液をエバポレートして濃縮し、これを大量の水に注いで沈澱させ、生じた白色沈澱をろ過、減圧乾燥して、1ーヒドロキシー4ー(ベンジルオキシカルボニルアミノ)ベンゼンを得た。

【0064】(合成例3) 5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル酸ビス4-(ベンジルオキシカルボニルアミノフェニルエステル)の合成

1-ヒドロキシー4-(ベンジルオキシカルボニルアミノ) ベンゼン11.7g(48.0ミリモル)を乾燥T
40 HF80mlに溶解し、ピリジン3.79g(48.0ミリモル)及びN,Nージメチルアミノピリジン0.49g(4.0ミリモル)を加え、窒素気流下、5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル酸ジクロライド13.0g(20.0ミリモル)の乾燥THF溶液(40ml)をゆっくりと滴下し、その後、室温で5時間、及び60℃で2時間反応させ、生じたピリジン塩酸塩をろ別し、ろ液をエバポレートして濃縮後、これを大量の水中に注ぎ、生じた白色沈澱をろ過、水で洗浄し、減圧乾燥して、下記の化23の5-(パーフルオロノネニルオシキ)イソフタル酸ビス4-(ベンジルオキシカルボ

*【化23】

27

ニルアミノフェニルエステル)を得た。

【0065】(合成例4) 5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル酸ビス(4-アミノフェニルエステル)の合成

5- (パーフルオロノネニルオシキ) イソフタル酸ビス 4- (ベンジルオキシカルボニルアミノフェニルエステル) 10.6g(0.010モル)にTHF50ml、 5%パラジウム/カーボン2.7gを加え、水素気流 ※ ※下、室温で7時間攪拌後、パラジウム/カーボンをろ別し、ろ液を留去し、酢酸エチル/ヘキサンを展開溶媒としてカラム分離し、下記の化24の5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル酸ビス(4-アミノフェニルエステル)を得た。

28

【化24】

【0066】実施例1

温度計、かくはん装置、乾燥管及び窒素導入管を備えた四つロフラスコに、乾燥したN, Nージメチルアセトアミド8g及び上記で得た5ー(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル酸ビス(4ーアミノフェニルエステル)〔化24〕1.59g(2ミリモル)をとり、撹拌した。ジアミンが溶解した後、氷浴で冷却しながら、2,2ービス(3,4ージカルボキシフエニル)へキサフルオロプロパン二無水物0.89g(2ミリモル)を少量ずつ添加した。添加終了後、氷浴で冷却しながら5時間反応させ、ポリアミド酸の溶液を得た。

【0067】上記ポリアミド酸の溶液を水中に投入し、 沈殿したポリアミド酸をろ別し、乾燥した。このポリア ミド酸の赤外線吸収スペクトル (IRスペクトル)を図 1に示した。また、該ポリアミド酸をN,N-ジメチル★ ★アセトアミドに0.1g/d1の濃度で溶解し、30°C で還元粘度を測定した結果を表1に示した。

【0068】更に、上記ポリアミド酸の溶液をガラス基板上にスピンコートにより塗布し、順次150℃、200℃、250℃及び300℃でそれぞれ30分間ずつ加熱し、ポリイミドの皮膜を得た。得られたポリイミドの皮膜を用い、ポリイミドのIRスペクトルを測定した結果を図2に、ガラス転移温度、熱分解温度、吸水率及び誘電率を測定した結果を表1に示した。

【0069】ここで得られた含フッ素ポリイミドは、次の化25で示される構成単位を含むものである。なお、Rf'は前記化20中の式(a)の基を示す(以下、同じ)。

【化25】

【0070】実施例2

温度計、かくはん装置、乾燥管及び窒素導入管を備えた四つロフラスコに、乾燥したN-メチル-2-ピロリドン8gをとり、これに5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル酸ビス(4-アミノフェニルエステル)

〔化24〕1.59g(2ミリモル)を加え、撹拌した。ジアミンが溶解した後、3,4,3´,4´ーベンゾフェノンテトラカルボン酸二無水物0.64g(2ミリモル)を少量ずつ添加した。添加終了後、室温で5時間反応させ、ポリアミド酸の溶液を得た。この後、実施

【化26】

次の化26で示される構成単位を含むものである。

例1に準じてポリアミド酸を単離し、還元粘度を測定した。更に、実施例1に準じてポリイミドの皮膜を作製し、ガラス転移温度、熱分解温度及び吸水率を測定した (表1)。

29

$$\left(\begin{array}{c} \begin{pmatrix} \begin{pmatrix} & & & \\ & &$$

【0072】実施例3

温度計、かくはん装置、乾燥管及び窒素導入管を備えた四つロフラスコに、乾燥したN、Nージメチルアセトアミド8gをとり、これに5ー(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル酸ビス(4ーアミノフェニルエステル)〔化24〕0.79g(1ミリモル)及び4、4′ージアミノジフエニルエーテル0.20g(1ミリモル)を加え、均一溶液になるまで撹拌した。次いで、室温で3、4、3´、4´ービフェニルテトラカルボン酸二無水物0.58g(2ミリモル)を少量づつ添加し、※

※室温で5時間反応させ、ポリアミド酸を得た。その後、 実施例1に準じてポリアミド酸を単離し、還元粘度を測 定した。更に、実施例1に準じてポリイミドの皮膜を作 製し、ガラス転移温度、熱分解温度及び吸水率を測定し た(表1)。

【0073】ここで得られた含フッ素ポリイミドは、下記の化27で示される構成単位が50モル%及び化28で示される構成単位が50モル%を含むものである。 【化27】

【化28】

【0074】実施例4

温度計、かくはん装置、乾燥管及び窒素導入管を備えた四つロフラスコに、N, Nージメチルホルムアミド8gをとり、これに5ー(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル酸ビス(4ーアミノフェニルエステル)〔化24〕1.59g(2ミリモル)を加え、均一溶液になるまで撹拌した。次に氷浴で冷却しながら、3,4,3~,4~-ビフェニルテトラカルボン酸二無水物0.5★

【0075】ここで得られた含フッ素ポリイミドは、次の化29の構造式で示される構成単位を含むものである

【化29】

$$\left(\begin{array}{c} \begin{pmatrix} & & & \\$$

【0076】実施例5

温度計、かくはん装置、乾燥管及び窒素導入管を備えた四つロフラスコに、乾燥したN, Nージメチルアセトアミド8g及び5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル酸ビス(4-アミノフェニルエステル) 〔化24〕1.59g(2ミリモル)をとり、撹拌した。ジアミンが溶解した後、氷浴で冷却しながら、1,2,3,

4-シクロブタンテトラカルボン酸二無水物0.392 g(2ミリモル)を少量づつ添加し、添加終了後、氷浴 で冷却しながら5時間反応させ、ポリアミド酸の溶液を 得た。この後、実施例1に準じてポリアミド酸を単離 し、還元粘度を測定した。更に、実施例1に準じてポリ イミドの皮膜を作製し、ガラス転移温度、熱分解温度及 び吸水率を測定した(表1)。 【0077】ここで得られた含フッ素ポリイミドは、次 *る。 の化30の構造式で示される構成単位を含むものであ * 【化30

$$\left(\begin{array}{c} 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \end{array} \right) \left(\begin{array}{c} 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \end{array} \right) \left(\begin{array}{c} 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \end{array} \right) \left(\begin{array}{c} 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \end{array} \right) \left($$

【0078】実施例6

温度計、かくはん装置、乾燥管及び窒素導入管を備えた四つロフラスコに、乾燥したN, N-ジメチルアセトアミド8g及び5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル酸ビス(4-アミノフェニルエステル)〔化24〕1.59g(2ミリモル)1.59gをとり、撹拌した。ジアミンが溶解した後、氷浴で冷却しながら、ブタンテトラカルボン酸二無水物0.396g(2ミリモル)を少量ずつ添加した。添加終了後、氷浴で冷却しな※

※がら5時間反応させ、ポリアミド酸の溶液を得た。この 10 後、実施例1に準じてポリアミド酸を単離し、還元粘度 を測定した。更に、実施例1に準じてポリイミドの皮膜 を作製し、ガラス転移温度、熱分解温度及び吸水率を測 定した(表1)。

32

【0079】ここで得られた含フッ素ポリイミドは、次の化31の構造式で示される構成単位を含むものである。

【化31】

【0080】実施例7

温度計、かくはん装置、乾燥管及び窒素導入管を備えた四つロフラスコに、乾燥したN, Nージメチルアセトアミド8g及び5-(パーフルオロノネニルオキシ)イソフタル酸ビス(4-アミノフェニルエステル) [化24]1.59g(2ミリモル)をとり、撹拌した。ジアミンが溶解した後、氷浴で冷却しながら、ビス(エキソービシクロ[2,2,1]ヘプター2,3ージカルボン 30酸無水物)スルホン0.788g(2ミリモル)を少量ずつ添加した。添加終了後氷浴で冷却しながら5時間反★

★応させ、ポリアミド酸の溶液を得た。この後、実施例1 に準じてポリアミド酸を単離し、還元粘度を測定した。 更に、実施例1に準じてポリイミドの皮膜を作製し、ガラス転移温度、熱分解温度及び吸水率を測定した(表 1)。

【0081】ここで得られた含フッ素ポリイミドは、それぞれ次の化32で示される構成単位を含むものである。

【化32】

【0082】比較例1

温度計、かくはん装置、乾燥管及び窒素導入管を備えた四つロフラスコに、乾燥したN, Nージメチルアセトアミド8g及び4, 4′ージアミノジフエニルエーテル0.4g(2ミリモル)をとり、均一溶液になるまで撹拌した。ジアミンが溶解した後、氷浴で冷却しながら、2,2ービス(3,4ージカルボキシフエニル)へキサフルオロプロパン二無水物0.89g(2ミリモル)を少量ずつ添加した。添加終了後、氷浴で冷却しながら5時間反応させ、ポリアミド酸を得た。その後、実施例1に準じてポリアミド酸を単離し、還元粘度を測定した。さらに、実施例1に準じてポリイミドの皮膜を作製し、

ガラス転移温度、熱分解温度及び吸水率を測定した。これらの測定結果も表1に示した。

【0083】比較例2

2, 2-ビス(3, 4-ジカルボキシフエニル)へキサフルオロプロパン二無水物0.89g(2ミリモル)の代わりにベンゾフエノンテトラカルボン酸二無水物0.64g(2ミリモル)を用いたほかは、比較例1と同様に操作し、ポリアミド酸を単離し、その還元粘度を測定し、更にポリイミドの皮膜を作製し、それのガラス転移温度、熱分解温度及び吸水率を測定した(表1)。

【0084】なお、ガラス転移温度、熱分解温度、吸水 50 率及び誘電率の測定条件は以下に示す通りである。

1) ガラス転移温度

パーキンエルマ社製DSC-7型を用い昇温速度10℃ /min 試料量約10mgで測定した。

2) 熱分解温度

示差熱天秤 (真空理工 (株) 製TG-7000型) を用 い昇温速度10℃/min で測定した。

3) 吸水率

周波数10kHz、室温の条件で誘電率測定装置を用い て測定した。

34

*ポリイミドフイルムを室温で24時間水に浸漬し、その

[0085]

4) 誘電率

前後の重量変化より求めた。

【表1】

表1 特性の測定結果

実施例又 は比較例	ポリアミド酸 還元粘度 (d1/g)	ポリイミド			
		ガラス転移 温度(℃)	熱分解温 度(℃)	吸水率 (%)	誘電率
実施例1	0.41	247	4 3 3	0. 2	2. 7
2	0.40	2 4 1	413	0.3	2. 9
3	0.45	253	425	0.3	2. 9
4	0.43	251	4 2 6	0.3	2. 3
5	0.30	234	420	0.2	2. 8
6	0.34	2 2 4	415	0.3	2. 8
7	0.28	258	380	0.3	2. 9
比較例1	0.55	175	450	1. 1	3.6
2	0.63	293	463	1. 3	3. 5

[0086]

【発明の効果】請求項1もしくは請求項2の含フッ素ポ リイミド、及び請求項3もしくは請求項4の含フッ素ポ リアミド酸は新規である。これらのポリイミド、あるい はこれらのポリアミド酸から得られるポリイミドは低誘 電率であり、吸水率が低く、耐湿性に優れ、耐熱性も良 30 好である。請求項5の製造法により、上記ポリイミド、 又は上記ポリアミド酸を含むポリイミド系樹脂を容易に 製造することができる。 Ж

※【図面の簡単な説明】

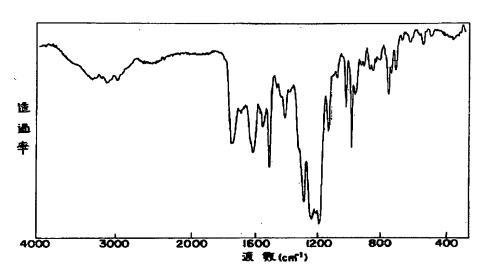
【図1】実施例1で得られたポリアミド酸のIRスペク トルである。

【図2】実施例1で得られたポリイミドのIRスペクト ルである。

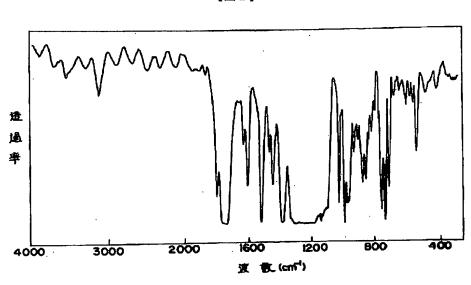
【図3】実施例4で得られたポリアミド酸のIRスペク トルである。

【図4】実施例4で得られたポリイミドのIRスペクト ルである。

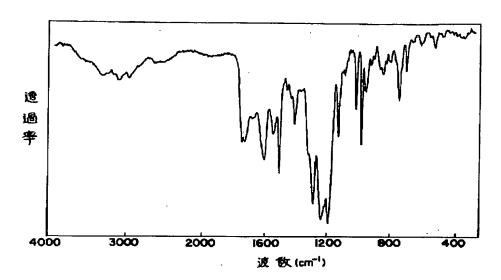
【図1】



【図2】



【図3】



【図4】

